



UNIVERSIDAD CENTRAL DEL ECUADOR
CENTRO DE QUÍMICA
LABORATORIO DE QUÍMICA GENERAL I



Centro de Química
Universidad Central del Ecuador

LABORATORIO No. 2

NOMBRE Y APELLIDO	CARRERA	FACULTAD	NOTA
	PARALELO	FECHA	
	GRUPO	HORARIO	

TEMA DE LA PRÁCTICA: Medición de la masa de la materia

OBJETIVOS:

RESULTADOS Y CÁLCULOS:

1. Determinación de la masa de sustancias sólidas y líquidas

Balanza electrónica	Sensibilidad (g) =	Capacidad (g) =
---------------------	--------------------	-----------------


MEDICIÓN DIRECTA DE LA MASA			
OBJETO	MASA (g)		
Piedrita			
Cuerpo Geométrico			
MEDICIÓN DE LA MASA POR DIFERENCIA DE PESOS			
Sustancia	m ₁ (g)	m ₂ (g)	Masa de la sustancia (g) m ₂ - m ₁
Vidrio reloj + NaCl			
Vaso de precipitación + H ₂ O			

NOTA: El vidrio de reloj y el vaso de precipitación son los materiales de apoyo que van a usar para medir las masas de las sustancias

2. Medición de la masa de una sustancia sólida (NaCl)

NOTA 1: Cada integrante realizará una medición de la masa de la sustancia solicitada en la balanza digital para esto debe colocar el vidrio reloj en el plato de la balanza y encerrar la balanza para luego realizar la medición individual, queda PROHIBIDO retirar el exceso de la masa si ésta excedió lo solicitado, la idea de este ensayo es adiestrarse en el uso de la balanza.

Masa de sustancia (g)	m_1 (g)	m_2 (g)	m_3 (g)	m_4 (g)	m_5 (g)	m promedio (g)	Desviación Estándar (g)	Nº de cifras significativas (del promedio)
0,5								
0,75								
1,0								

- 

Masa de la pesa estándar (g)	
Punto 1	
Punto 2	
Punto 3	
Punto 4	
Punto 5	

Masa teórica pesa estándar (g)	Masa experimental (g)	Error absoluto	Error relativo	% Error relativo

--

DISCUSIÓN DE RESULTADOS:

[illegible]

